

Chemische analyse Hoofdstuk 17 Potentiometrie

Antwoorden opgaven

- 1 a +0,412 V
b +0,047 V
c 0,000 V
- 2 ijking, verstopt diafragma (diffusiepotentiaal), verontreinigd membraan, alkalifout, zuurfout
- 3 Alkalifout: hoge Na^+ -concentratie stoort; zuurfout: bij heel zure oplossingen is de gemeten pH te hoog.
- 4 De elektrodepotentiaal wordt hoger. De ijking klopt niet meer (elektrode moet dus opnieuw geijkt worden).
- 5 0,10 V
- 6 a $\Delta V/\Delta \log c = 27,8$
b 0,053 mol/L
- 7 a stijgend
b stijgend
c dalend
d dalend
e stijgend
f stijgend
- 8 -0,18 V
- 9 +0,089 V
- 10 a +0,12 V
b +0,15 V
c +0,18 V
d +0,21 V
e +0,58 V
f +1,38 V
- 11 a +0,58 V
b +0,57 V
c +0,54 V
d +0,51 V
e +0,26 V
- 12 a +0,79 V
b -0,99 V
c +0,30 V
- 13 22,46 mL
- 14 18,03 mL en circa 18,04 mL
- 15 25,65 mL en circa 25,65 mL